PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

58-047001

(43)Date of publication of application: 18.03.1983

(51)Int.Cl.

C08B 37/00 B01J 20/24

CO7G 17/00

(21)Application number: 56-147232

(71)Applicant: SUMITOMO CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

17.09.1981

(72)Inventor: HAYATSU HIKOYA

TEZUKA YASUO

(54) PHTHALOCYANINE/SUGAR CONJUGATE, ITS PRODUCTION AND TREATMENT OF MUTAGENIC SUBSTANCE WITH THE SAME

(57)Abstract:

PURPOSE: A phthalocyanine/sugar conjugate useful in removing by adsorption, a mutagenic substance present in a solution in a trivial amount, prepared by coupling an activated polysaccharide with a ligand which is a watersoluble compound having a phthalocyanine nucleus. CONSTITUTION: A phthalocyanine/sugar conjugate represented, in its free acid form, by formulal, wherein Pc is a metallized or nonmetallized phthalocyanine residue, A is a 2W6C alkylene, a moncyclic W tricyclic arylene, 2<m+n≤4, 1≤n≤2 and Z is a residue of an activated polysaccharide, or by formula II, wherein CuPo is a copper phthalocyanine residue. The conjugate is prepared by coupling a ligand which is a water-soluble compound of formula III with an activated polysaccharide. A mutagenic substance can be treated by effecting adsorption of the mutagenic substance in solution by the phthalocyanine/sugar conjugate and, if necessary, effecting its desorption.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection Date of extinction of right

Claims

1. A phthalocyanine-saccharide conjugate, which in the form of free acid has the following formula:

[Pc
$$(SO_3H)_m$$
 $\|$ $(SO_2NH-A-NH-C-Z)_n$

wherein Pc is a metal-containing or metal-free phthalocyanine residue, A is an alkylene group of 2 to 6 carbon atoms, m and n satisfy 2<m+n≤4 and 1≤n≤2, and Z is an activated agarose residue.

⑨ 日本国特許庁(JP) ⑪特許出願公告

許公 報 (B 2·)

昭61 - 13481

@Int_Cl_4

識別記号

庁内整理番号

❷❷公告 昭和61年(1986) 4月14日

C 08 B 37/12 B 01 J 20/24

7133-4C 7106-4G

発明の数 3 (全5頁)

69発明の名称

フタロシアニン糖結合体、その製法およびそれを用いる変異原性物

質の処理法

- application no .

前置審査に係属中

②特 願 昭56-147232 69公 開 昭58-47001

Date of filing 600

願 昭56(1981)9月17日

❸昭58(1983)3月18日

特許法第30条第1項適用 昭和56年7月18日 日本薬学会中国支部 第61回例会講演要旨集に発表

⑫発 明 者 早 津 彦 哉

岡山市津島中一丁目4番 1-201号

72発明者

手 塚 康 男 茨木市舟木町7番3号

の出 願 人 住友化学工業株式会社 大阪市東区北浜5丁目15番地

砂代 理 人 弁理士 木村 勝哉

2

動特許請求の範囲

1、遊離酸の形で一般式

$$[Pc] \xrightarrow{(SO_3H)_m} NH \\ \parallel \\ (SO_2NH_A_NH_C_Z)_n$$

Partial translation

ATEL

A タロシアニン残基を表わし、Aは炭素2~6個の アルキレン基を表わし、m及びnは2<m+n≦ 4で且つ1≤n≤2を満す。 Zは活性化されたア ガロースの残基を表わす。)

で表わされるフタロシアニン糖結合体。

2 遊離酸の形で下記式

$$[CuPc \xrightarrow{(SO_3H)_{II}} NH \\ | \\ (SO_2NHC_8H_{12}NH - C - Z)_{II}$$

(式中CuPcは銅フタロシアニン残基を表わ し、Zは前述の意味を表わす。)

で表わされる特許請求の範囲第1項のフタロシア ニン糖結合体。

3 遊離酸の形で一般式

(式中Pcは、金属含有又は金属を含まないフ タロシアニン残基を表わし、Aは炭素2~6個の 25 アルキレン基を表わし、m及びnは2<m+n≦

4 で且つ 1 ≤ n ≤ 2 を満す。)

で示される水溶性化合物をリガンドとし、活性化 されたアガロースとカップリングさせることを特 徴とする一般式

$$[Pc] \xrightarrow{(SO_3H)m} NH \\ \parallel \\ (SO_2NH-A-NH-C-Z)n$$

(式中Pc, A, m, nは前記の意味を有し、 Zは活性化されたアガロースの残基を表わす。) 10 で示されるフタロシアニン糖結合体の製法。

4 遊離酸の形で一般式

$$[Pc] \xrightarrow{(SO_3H)m} NH \\ \parallel \\ (SO_2NH-A-NH-C-Z)n$$

(式中Pcは、金属含有又は金属を含まないフ 15 タロシアニン残基を表わし、Aは炭素2~6個の アルキレン基を表わし、m及びnは2<m+n≤ 4で且つ1≦n≦2を満す。Zは活性化されたア ガロースの残基を表わす。)

20 で示されるフタロシアニン糖結合体を用いて溶液 中の変異原性物質を吸着させ、ついで必要により 脱着させることを特徴とする変異原性物質の処理

発明の詳細な説明

本発明は溶液、特に水溶液中に微量に混在する 変異原性物質の選択的な吸着除去に有用な金属含 有又は不含有フタロシアニンー糖結合体に関する ものである。

近年、環境、食品等に微量に混在する有害物 質、特に環境変異原等の変異原物質のヒトに及ぼ れらの物質のヒトに与える影響の研究とともに、 その除去技術の開発は重要な課題であつた。

本発明はかかる見地から溶液、特に水溶液中に 微量に混在する変異原性物質の選択的な吸着除去 して形成されたものである。

一般に、ゲル形成能多糖類を、例えばシアノゲ ンブロミドのような活性化剤を用いて活性化して 得られた活性化多糖類と、タンパク質や核酸のよ ンドー多糖類結合体が、特異的抗体の分画、精製 やDNAに結合する酵素の精製等に利用されてい た。本発明者らはこの性質を利用して有害物質を 選択的に除去すべく種々のリガンドについて追求 した結果、逐に本発明に到達した。

すなわち本発明は、遊離酸の形で一般式(Ⅰ)

$$[Pc] \xrightarrow{(SO_3H)_m} NH \\ \parallel \\ (SO_3NH-A-NH-C-Z)_n$$

タロシアニン残基を表わし、Aは炭緊2~6個の アルキレン基を表わし、m及びnは2<m+n≦ 4で且つ1≤n≤2を満す。Zは活性化されたア ガロースの残基を表わす。)

で表わされるフタロシアニン糖結合体、及びその 30 製法、及びそれを用いる変異原性物質の処理法で

本発明のフタロシアニン糖結合体は、遊離酸の 形で一般式(Ⅱ)

[Pc
$$(SO_3H)m$$

(SO₂NH—A—NH₂)n

(式中Pcは、金属含有又は金属を含まないフ タロシアニン残基を表わし、Aは炭素数2~6個 のアルキレン基を表わし、m及びnは2<m+n 40 ≤4、1≤n≤2を同時に満す。)

で示される水溶性化合物をリガンドとし、活性化 されたアガロースとカツプリングさせて得られ

本発明の一般式(Ⅰ)で示される水溶性化合物 のフタロシアニン核に含まれる金属の種類として は、例えば餇、鉄、ニツケル、コバルト、アルミ ニウム等を挙げることができる。又アルキレン基 す影響が注目されるに至つている。このため、こ 5 としては、直鎖状又は分枝状のアルキレン基があ げられる。

次に本発明のフタロシアニン糖結合体の製法を 詳しく述べる。例えばフタロシアニン化合物とク ロロスルホン酸とを130~135℃にて反応させ、氷 に有用な、新規な処理剤を提供することを目的と 10 水に排出して得られる結晶を沪過し、氷水で洗浄 してクロロスルホニルースルホ銅フタロシアニン 化合物のウェットケーキを得る。このウェットケ ーキを0~5℃の冷水中に加え、アルカリにてPH 5まで中和した後、15℃まで昇温する。一般式 うなリガンドをカップリングさせ、生成するリガ 15 H2N-A-NH2 (式中Aは、前記の意味を表わ す。) で示されるジアミン (フタロシアニンに対 して1~1.5モル倍量)を一挙に加えた後20~25 ℃に保温し、この間アルカリにてPH9~11に保持 する。かくして一般式(Ⅱ)で示される化合物の 20 リガント溶液を得る。

別に糖誘導体をリン酸カリウムバツフアー液 (PH11.9) 中シアノゲンブロミドと反応させてシ アノゲンブロミド活性化糖を調製しておき、前記 リガンド溶液と混合し、室温にて一夜振とうしカ (式中Pcは、金属含有又は金属を含まないフ 25 ツプリングさせる。カツプリング終了後、低分子 第1級アミンにて余剰の活性基をブロツキングさ せて得られたフタロシアニンー糖結合体を酢酸バ ツフアロー液及び重暫バツフアロー液にて十分洗 浄する。

> 本発明のフタロシアニンー糖結合体は、溶液特 に水溶液中に、希薄な状態で存在する変異原性物 質とりわけ含窒素変異原性物質に対して選択的吸 着除去効果を示す。また、本発明においては一定 量吸着後、脱着させることにより変異原性物質の 35 瀑縮を行うこともできる。

以下、本発明を実施例にてさらに詳しく説明す る。例中部は重量部を意味する。

実施例

1 (N-(6-アミノヘキシル) スルフアモイ ル]ーポリスルホフタロシアニナト銅の合成

クロロスルホン酸184部の中に、20~25℃で 攪拌しながらフタロシアニナト銅23.7部を加え る。その後1時間で130℃まで昇温し次いで130 ~135℃にて10時間保温攪拌する。反応終了後。 5

50℃まで冷却し、水170部に氷770部及び塩化ナ トリウム43部を加えた氷水中に約30分間かけて ゆつくりと排出する。排出終了後、、吸引沪過 し、水200部を氷にて5℃に冷却した後冷水を 用い、3回に分けて洗浄する。得られたウェッ 5 トケーキ全量を、水200部と氷100部の冷水中に 懸濁させ、15%ソーダ灰水溶液にてPH5 まで中 和する。PH4~5に保持しつつ徐々に15℃まで 昇温し、15%ソーダ灰水液にてPH8に調整し、 この液の中に10%ヘキサメチレンジアミン水溶 *10* 液60部を一挙に加え、20℃に昇温し、20~25 ℃、PH10~10.5に保持しながら6時間攪拌す る。この反応液をこのまま80℃にて40時間乾燥 する。

〔N-(6-アミノヘキシル) スルフアモイ 15 5 フタロシアニンー糖結合体中のフタロシアニ ル〕ーポリスルホフタロシアニナト飼を主成分 とする青色色素48部を得る。この色素は液体ク ロマトグラフィーによつてフタロシアニン核1 個当り (N-(6-アミノヘキシルスルフアモ イル〕 基の個数は0.54であつた。この色素は主 20 成分のほかに不純色繁としてポリスルホフタロ シアニナト銅、N、N'ーヘキサメチレンビス (スルフアモイルーポリスルホフタロシアニナ ト銅)も含まれているが、これらは次の項で説 明するカップリング後の洗浄により除去され 25

2 シアノゲンブロミド活性化アガロースゲルの

セフアロース4B (フアルアシア社製) 60部 を水洗した後、0.5Mリン酸カリウム緩衝液 30 (pH11.9) 200部で洗浄する。別に0.5Mリン酸 カリウム緩衝液120部中シアノゲンブロミド4.2 部を0~5℃で溶解させ、この溶解液を上記洗 浄済セフアロース4Bの中に徐々に加える。5 ℃で約8分間振とうして反応を完結させ、まず 35 水で十分に洗浄した後、塩化ナトリウムを 0.5M 漫度相当量を含む0.1M の炭酸水素ナトリ ウム緩衝液 (PH&3) (以下カツプリング緩衝液 という)で素早く洗浄する。

3 リガンド溶液の調製

1)で得られた(N-(6-アミノヘキシ ル)スルフアモイル]ーポリスルホフタロシア ニナイト銅色素3部を、カツプリング緩衝液 120部の中に溶解し、不溶成分を沪過して除去

する。

4 フタロシアニンー糖結合体の調整

2) で得られたシアノゲンブロミド活性化ア ガロースゲル液の中に、3)で得られたリガン ド液を加え、室温にて15時間振とうする。カツ プリング緩衝液で未反応のリガンドを洗い流し た後、1Mモノエタノールアミン水溶液120部と 混合し、4時間室温で振とうする。得られた液 をカラムに移し、先ず8Mの尿案水溶液1000部 で洗浄し、次いで3.8M塩化カリウム水溶液 1000部で洗浄する。さらに水で十分に洗浄す る。(Nー(6ーアミノヘキシル) スルフアモイ ル]ーポリスルホフタロシアニナイト 銅ーアガ ロース結合体のゲル溶液が得られる。

6

ンの定量

フタロシアニンには銅原子が1個結合してい ることを利用して銅原子を原子吸光法により定 母した。

フタロシアニンー糖結合体10mlを乾燥させ秤 量する(255mg)。5つのルツボにそれぞれ20mg を秤りとり、500℃、10時間灰化操作を行う。 これを6N塩酸5 mlに溶かし、水で25mlにメス アップとしてサンプル容液とする。

このサンプル溶液を原子吸光法により銅原子 の漫度を測定した。これを硫酸銅溶液から求め た検量線により計算するとフタロシアニンー糖 結合体 1 ml あたり 296n moleの銅原子、すなわ ちフタロシアニンが結合していることがわかつ

なお、市販されているセフアロース4Bにつ いても同様の操作を行ったが銅原子は含まれて いなかつた。

- 6 アフィニティークロロマトグラフィーによる 変異原の分離
 - 4)で得た〔N-(6-アミノヘキシル)ス ルフアモイル]ーポリスルホフタロシアニナイ ト銅ーアガロース結合体のゲル溶液をカラムに 詰める。(0.7×5.5㎝、2.1㎖) これを50㎜ M TrisーHC1バツフアーPH 9 で平衡化した後、ク ロマトグラフィーを行う。
 - (i) Trp-P-1(トリプトファンを加熱分解 して得られる変異原性物質の1種)300m mole (12.60 D A264) を1 mlの50mM

40

8

Tris-HC1PH9に溶かし、カラムにかける。 同じバツフアー、水、50%メタノールで順 次溶出させ、Trp-P-1の量を264n mの 吸光度によつて定量した。このパターンを第 1図に示した。

50mM TrisーHC1PH 9 バッファーを流し てもTrp-P-1は溶出しないが水、ついで 50%メタノールを加えるとTrp-P-1の溶 出がみられた。回収率は98%であつた。・

また、Trp-P-2 (トリプトフアンを加 10 熱分解して得られる変異原性物質の1種) 280n mode (140D A264) についても同様の 実験を行い、Trp-P-2の量を264n mの 吸光度によつて定量した。このパターンを第 2図に示した。 15

Trp-P-1と同様、水、50%メタノール を流すことによつてTrp-P-2の溶出がみ とめられた。回収率は97%であつた。

(ii) 次に実際にトリプトフアンを加熱分解して フィーを行う。トリプトフアン500mgを直火

で4分間加熱し、そのタールと残渣から塩基 性画分(1)をとつた。

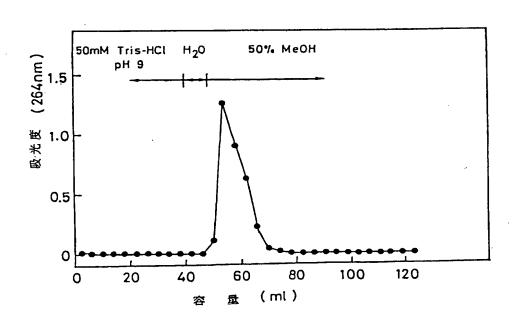
このうち、50m M Tris-HC1pH9に可 溶なものをカラムによつて分離した。トリプ トフアン250g等量をカラムにかけ、4 川ず つ分取した。溶出した各フラクションにつき 260n mの吸光量を測定した。また各フラク ションにつき260m mの吸光度を測定した。 また各フラクションのうち、1/2量につい て、TA98 (菌種)、+S-9 (10μℓ)の条 件でAmesテストを行つた、このパターンを 第3図に示した。

第3図から、80~100ml付近で50mM Tris -HClpH9により溶出するものは殆んどなく なり、ついで、水、50%メタノールにより吸 着した変異原物質が分離したことがわかる。

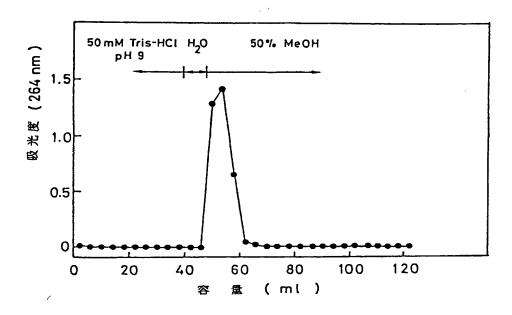
図面の簡単な説明

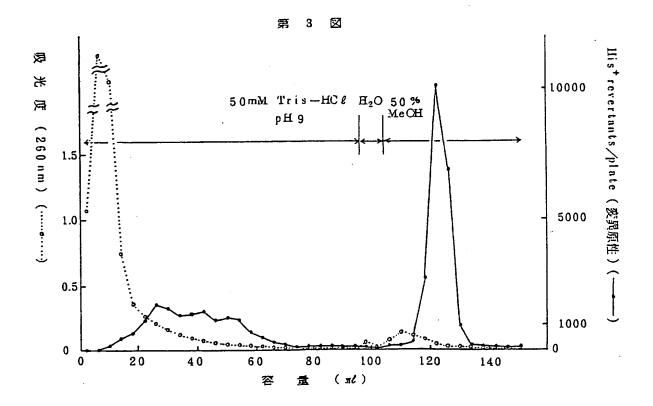
第1図はTrp-P-1の吸着溶出パターン、第 2図はTrp-P-2の吸着溶出パターン、そして 生じたタール及び残渣についてクロマトグラ 20 第3図はトリプトフアンの加熱により生じる変異 原の吸着溶出パターンを示したものである。





第 2 図





Best Available Copy